

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

THIS PAGE BLANK (USPTO)

Crystalline layered sodium silicate used for softening water - contains calcium and or magnesium as well as sodium or hydrogen ions and has alkaline pH

Patent Number : DE3413571

International patents classification : B01J-039/14 C01B-033/32 C02F-005/00 C11D-003/08

• Abstract :

DE3413571 A The silicates having compsn. $\text{NaMSixO}_2\text{x}+1.\text{yH}_2\text{O}$ (I) in which $\text{M} = \text{Na}$ or H ; $\text{X} = 1.9-4$; $\text{y} = 0-20$, are used for softening water contg. Ca- and/or Mg ions, partic. water contg. Ca- and Mg-as well as Na ions and having pH 8-12.

(I) esp. have: (i) characteristic reflexes corresp. to the X-ray diffraction diagrams in given tables 1-7; (ii) compsn. $\text{NaMSi}_2\text{O}_5.\text{yH}_2\text{O}$; (iii) exhibit an end-pt. in potentiometric titration with inorganic acid and (iv) have ion-exchequer capacity 400-1200 mmol Na^+ /100 g prod., calculated as anhydrous substance.

USE/ADVANTAGE - (I) are used as builders in washing and detergent compsns., esp. for automatic dish-washing machines. (I) have higher water-softening activity than amorphous silicates having the same compsn.. The presence of surfactants does not affect the activity of (I). Crystalline $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ can have Ca-bonding capacity corresp. to 150-200 mg CaO/g and Mg-bonding capacity corresp. to 160-170 mg MgO/g . (0/0)

EP-164514 B The use of a sodium silicate for softening water containing calcium and/or magnesium, wherein the silicate is a lamellar crystalline sodium silicate having the composition $\text{NaMSixO}_2\text{x}+1.\text{yH}_2\text{O}$, in which M denotes sodium or hydrogen, x is a number from 1.9 to 4 and y is a number from 0 to 20. (18pp)

US4664839 A Water contg Ca- and/or Mg-ions is softened using a water softening agent comprising a crystalline sodium silicate having a crystalline layered structure and formula $\text{NaMSixO}_2\text{x}+1.\text{yH}_2\text{O}$. M is Na or H; x is 1.9-4; and y is 0.20. Structure appears as layers in scanning electron microscope photographs.

Pref. crystalline layer sodium silicate has characteristic X-ray diffraction pattern; has an end point in potentiometric titration with mineral acid; and an ion exchange capacity of 400-1200 mmol. of Na^+ per 100 g. of prod. (as anhydrous substance).

ADVANTAGE - Can be used in combination with other water softeners. (8pp)

US4820439 A Washing and cleaning compsn. contains surfactant and a builder which comprises the crystalline layered sodium silicate

$\text{NaMSixO}_2\text{x}+1.\text{yH}_2\text{O}$. M is Na or H; x is 1.9-4; and y is 0-20.

Opt. compsn. also contains pentasodium triphosphate, trisodium nitrotrisulphonate. Zeolite A, phosphonates, polycarboxylates, amorphous silicate, or other crystalline silicates as water softener.

USE - For softening water contg. Ca- and/or Mg-ions. (8pp)a

• Publication data :

Patent Family : DE3413571 A 19851024 DW1985-44 28p * AP:

1984DE-3413571 19840411

EP-164514 A 19851218 DW1985-51 Ger AP: 1985EP-0104029

19850403 DSR: BE CH DE FR GB IT LI NL SE

JP60227895 A 19851113 DW1986-01

PT--80259 A 19860120 DW1986-08

US4664839 A 19870512 DW1987-21 AP: 1985US-0721287

19010101

US4820439 A 19890411 DW1989-17 AP: 1987US-

0020079 19870227

EP-164514 B 19890614 DW1989-24 Eng DSR: BE CH DE FR

GB IT LI NL SE

DE3571023 G 19890720 DW1989-30

JP89041116 B 19890904 DW1989-39 AP: 1985JP-0074595

19850410

Priority n° : 1984DE-3413571 19840411

Covered countries : 12

Publications count : 9

Cited patents : DE2549167; GB1141032; US3912649;

US4019998

• Patentee & Inventor(s) :

Patent assignee : (FARH) HOECHST AG

Inventor(s) : RIECK HP

• Accession codes :

Accession N° : 1985-270605 [44]

Sec. Acc. n° CPI : C1985-117351

• Derwent codes :

Manual code : CPI: D04-B05 D04-B07

D11-B03 E31-P05 M25-B M25-G20

Derwent Classes : D15 E34

• Update codes :

Basic update code : 1985-44

Equiv. update code : 1985-51; 1986-01;

1986-08; 1987-21; 1989-17; 1989-24; 1989-

30; 1989-39

THIS PAGE BLANK (USPTO)

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑪ Anmeldenummer: 85104029.5

⑥ Int. Cl.⁴: **C 02 F 5/08**
B 01 J 39/14, C 11 D 3/08

⑫ Anmeldetag: 03.04.85

⑩ Priorität: 11.04.84 DE 3413571

⑬ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
18.12.85 Patentblatt 85/51

⑭ Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE FR GB IT LI NL SE

⑦ Anmelder: **HOECHST AKTIENGESellschaft**
Postfach 80 03 20
D-6230 Frankfurt am Main 80(DE)

⑧ Erfinder: **Rieck, Hans-Peter, Dr.**
Staufenstrasse 13a
D-6238 Hofheim am Taunus(DE)

⑥ Verwendung von kristallinen schichtförmigen Natriumsilikaten zur Wasserenthärtung und Verfahren zur Wasserenthärtung.

⑦ Kristalline schichtförmige Natriumsilikate der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1}\cdot y\text{H}_2\text{O}$, wobei M Natrium oder Wasserstoff bedeutet und x eine Zahl von 1,9 bis 4 und y eine Zahl von 0 bis 20 ist, werden verwendet zur Enthärtung von Wasser, das Calcium- und/oder Magnesium-Ionen enthält.

Verwendung von kristallinen schichtförmigen Natriumsilikaten zur Wasserenthärtung und Verfahren zur Wasserenthärtung

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von kristallinen schichtförmigen Natriumsilikaten zur Wasserenthärtung und ein Verfahren zur Enthärtung von Wasser, das Ca- und/oder Mg-Ionen enthält.

5

Das in der Natur vorkommende Wasser, sei es Oberflächenwasser oder Grundwasser sowie das gewöhnliche Leitungswasser, enthält neben gelösten Gasen eine Reihe von Salzen, die aus den Böden und Gesteinen herausgelöst werden oder teilweise auch aus Abwasserzuläufen stammen. Die wichtigsten Bestandteile sind die Salze des Natriums, Kalziums und des Magnesiums. Für die Härte des Wassers sind von diesen nur die Erdalkalien Kalzium und Magnesium verantwortlich. Üblich ist die Angabe von mg Erdalkalioxid pro Liter Wasser. Dabei entsprechen 10,00 mg CaO bzw. 7,19 mg MgO/l der Maßeinheit von einem Deutschen Grad (°d). Im allgemeinen besteht die Gesamthärte des Wassers (in der Bundesrepublik Deutschland) zu 70 - 85 % aus Ca- und zu 30 - 15 % aus Mg-Härte.

20

In Wasch- und Reinigungsprozessen stört diese Härte, da die Erdalkalitionen die Waschwirksamkeit der Tenside beeinträchtigen. Aus diesem Grunde werden den Wasch- und Reinigungsmitteln sogenannte Builder zugegeben, die die Härte der Waschlösung ganz oder teilweise beseitigen, so eine Wechselwirkung der Erdalkalitionen mit den Tensiden verhindern und die Waschwirksamkeit der Tenside erhöhen. Diese Enthärtung kann erreicht werden durch Überführung der Erdalkalitionen in lösliche Komplexsalze. Weniger erwünscht ist eine Ausfällung, wenn die Gefahr besteht, daß sich die unlöslichen Erdalkalisalze auf dem Gewebe oder auf Teilen der Waschmaschine nieder-

30

schlagen. Nach einer weiteren Methode werden die Natriumionen eines Ionenaustauschers gegen die Erdalkalitionen der Waschlösung ausgetauscht.

- 5 Pentanatriumtriphosphat, $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$, ist ein weitverbreiteter und sehr wirksamer Builder in Waschmittelformulierungen. Phosphate werden jedoch für die Eutrophierung von Flüssen und Seen, d.h. für eine Steigerung des Algenwachstums und des Sauerstoffverbrauchs, verantwortlich gemacht.
- 10 Es sind deshalb in vielen Ländern gesetzliche Maßnahmen getroffen worden, um den Anteil von Phosphaten in Waschmitteln zu beschränken.

- Ein weiteres Komplexierungsmittel ist Trinatriumnitrilotriacetat, $3 \text{Na}^+ \text{N}(\text{CH}_2\text{CO}_2^-)_3$. Auch bei dieser Substanz bestehen ökologische Bedenken, da noch nicht genau bekannt ist, inwieweit das Nitrilotriacetat Schwermetalle aus Gesteinen der Flüsse und Seen herauslösen kann.

- 20 Als Ersatzstoff für diese komplexierenden Builder wird in den letzten Jahren Zeolith A verwendet. Der Zeolith vermag durch Ionenaustausch den Ca^{2+} -Gehalt zu vermindern, sein Mg-Bindevermögen ist jedoch gering.

- 25 Natriumsilikate werden schon seit langer Zeit in Waschmitteln eingesetzt. Ihre hauptsächliche Funktion ist darin zu sehen, daß sie Na^+ -Ionen liefern und den pH-Wert erhöhen. In den handelsüblichen Waschmitteln werden nur amorphe Natriumsilikate der molaren Zusammensetzung

- 30 $\text{Na}_2\text{O} : \text{SiO}_2$ von etwa 1 : 2 bis 1 : 3,3 verwendet. In der Patentliteratur, die den Einsatz von Natriumsilikaten in Waschmitteln zum Gegenstand hat, finden sich keine Hinweise darauf, daß kristalline Verbindungen mit einer entsprechenden Zusammensetzung eingesetzt werden sollen.

- 35 Kristalline Natriumsilikate mit einem $\text{Na}_2\text{O} : \text{SiO}_2$ -Verhältnis von etwa 1 : 2 bis 1 : 4 sind zwar im Prinzip

lange bekannt, jedoch sind sie nach den bekannten Verfahren wesentlich aufwendiger herzustellen als ihre amorphen Analoga. Im allgemeinen Gebrauch sind deshalb nur amorphe Silikate, die - in Form von Gläsern - wasserfrei sind
5 oder als wasserhaltige Feststoffe angeboten werden. Schließlich werden noch wäßrige Silikat-Lösungen verwendet.

- 10 Es bestand die Aufgabe, für den Einsatz als Wasserenthärtungsmittel Natriumsilikate mit besonders hoher Wirksamkeit aufzufinden.

15 Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von kristallinen schichtförmigen Natriumsilikaten der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$, wobei M Natrium oder Wasserstoff bedeutet und x 1,9 bis 4 und y 0 bis 20 ist, zur Enthärtung von Wasser, das Calcium- und/oder Magnesium-Ionen enthält.

20

Die erfindungsgemäß verwendeten kristallinen Natriumsilikate erweisen sich in rasterelektronenmikroskopischen Aufnahmen als schichtförmig.

- 25 Aus den bekannten Verbindungen der Formel $\text{Na}_2\text{Si}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$ lassen sich durch Behandlung mit Säuren und teilweise auch mit Wasser die entsprechenden Verbindungen $\text{NaHSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$ herstellen. Der durch die Zahl y angegebene Wassergehalt unterscheidet nicht zwischen Kristallwasser und anhaftendem Wasser. Vorzugsweise steht M für Natrium.
30 Bevorzugte Werte für x sind 2 oder 3 oder 4. Besonders bevorzugt werden Verbindungen der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_2\text{O}_5 \cdot y \text{H}_2\text{O}$. Da es sich bei den erfindungsgemäß eingesetzten Natriumsilikaten um kristalline Verbindungen
35 handelt, lassen sie sich auch durch ihre Röntgenbeugungsdiagramme gut charakterisieren.

In dem angegebenen Bereich für x sind viele kristalline schichtförmige Natriumsilikate bekannt, die erfindungsgemäß eingesetzt werden können.

- 5 Beim Joint Committee on Powder Diffraction Standards sind unter den folgenden Nummern Röntgenbeugungsdiagramme von entsprechenden Natriumsilikaten aufgeführt: 18-1241, 22-1397, 22-1397 A, 19-1233, 19-1234, 19-1237, 23-529, 24,1123, 24-1123 A, 29-1261, 18-1242, 22-1395, 19-1235, 10 22-1396, 19-1236, 18-1240, 19-1232, 18-1239, 12-102, 23-703, 25-1309, 27-708, 27-709.

- In den Tabellen 1 bis 7 sind die charakteristischen Röntgenbeugungsreflexe von kristallinen schichtförmigen Natriumsilikaten angegeben, die sich mit Erfolg erfindungsgemäß einsetzen lassen.
- 15

- Im Vergleich zu den gebräuchlichen amorphen Natriumsilikaten zeigen einige kristalline schichtförmige Natriumsilikate ein deutlich erhöhtes Kalkbindevermögen. Dies gilt z.B. für die Silikate der Tabellen 1 und 3, und insbesondere für das Natriumsilikat der Tabelle 2. Die kristallinen schichtförmigen Natriumsilikate können die amorphen Wassergläser oder Wasserglaslösungen in 25 Wasch- und Reinigungsmitteln ersetzen. Sie können aber auch ergänzend verwendet werden.

- Die kristallinen schichtförmigen Natriumsilikate sind in Abhängigkeit von ihrem Natriumgehalt teilweise nur begrenzt wasserlöslich oder sogar schwerlöslich.
- 30

- Die im Vergleich zu amorphen Silikaten gleicher Zusammensetzung erhöhten wasserenthärtenden Eigenschaften sind vermutlich auf den kristallinen, schichtförmigen Aufbau und auf den erhöhten Polymerisationsgrad des Silikatgerüsts zurückzuführen.
- 35

Der unerwartete Einfluß der Kristallstruktur auf das Kalkbindevermögen zeigt sich darin, daß bei gleicher analytischer Zusammensetzung deutlich unterschiedliche Werte in Abhängigkeit vom kristallinen Aufbau (zu identifizieren durch das Röntgenbeugungsdiagramm) erhalten werden.

In den Tabellen 1 bis 7 sind charakteristische Röntgenbeugungsreflexe (d-Werte in 10^{-8} cm) von kristallinen Natriumschichtsilikaten, die erfindungsgemäß eingesetzt werden können, aufgeführt. Besonders bevorzugt ist das Silikat gemäß Tabelle 2.

Die relativen Intensitäten werden in den Tabellen 1 bis 7 als sst (sehr stark= 75 bis 100), st (stark= 50 bis 75), m (mittel= 25 bis 50) und schw (schwach= 0 bis 25) angegeben.

Es gehört zu den charakteristischen Eigenschaften der erfindungsgemäß eingesetzten Natriumsilikate, daß sie mit Mineralsäuren in die entsprechenden freien Kieselsäuren überführt werden können. Sie verlieren dabei teilweise ihre Kristallinität.

Durch potentiometrische Titration mit einer Mineralsäure in wäßriger Lösung, vorzugsweise an feuchten Proben, läßt sich die Ionenaustauschkapazität des Natriumsilikats bestimmen. Durch parallele Bestimmung des Trocknungsverlustes lassen sich die gefunden Werte auf getrocknetes Produkt umrechnen.

Zur Wasserenthärtung werden bevorzugt Natriumsilikate eingesetzt, die nach dieser Bestimmungsmethode Ionenaustauschwerte von 400 bis 1200 mmol Na^+ /100 g trockenes Silikat liefern. Besonders bevorzugt sind jene Silikate, die im wasserfreien Zustand etwa der Formel NaHSi_2O_5 entsprechen und eine Austauschkapazität von etwa 500 bis

600 mmol Na^+ /100 g Produkt haben. Diese Produkte bestehen im wesentlichen aus NaHSi_2O_5 . Bevorzugt sind ferner jene Produkte, die etwa der Formel $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ und eine Austauschkapazität von etwa 1000 bis 1100 mmol Na^+ /100 g haben. Diese Produkte bestehen im wesentlichen aus $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$.

Es können kristalline schichtförmige Natriumsilikate natürlichen Ursprungs, aber auch synthetische Produkte eingesetzt werden.

Die Herstellung der kristallinen Silikate kann aus amorphen glasartigen Natriumsilikaten erfolgen und wird beispielsweise in Phys. Chem. Glasses, 7, 127 - 138 (1966) und Z. Kristallogr., 129, 396 - 404 (1969) beschrieben.

Auch andere Synthesewege sind möglich.

Insbesondere Na-SKS-6, welches dem $\delta\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ ähnelt, und Na-SKS-7, welches dem $\beta\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ ähnelt, sind zur Wasserenthärtung geeignet. Weiterhin können auch natürliche kristalline Silikate der Formel $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$, wie Natrosilit, eingesetzt werden, und auch hydratisierte Silikate, wie der Kanemit, $\text{NaHSi}_2\text{O}_5 \cdot y \text{H}_2\text{O}$. Für die Enthärtungswirkung ist der Kristallwasser-Gehalt und das anhaftende Wasser unwesentlich. Daher werden Natriumsilikate bevorzugt, in denen y für 0 bis 2, insbesondere 0, steht.

Die kristallinen schichtförmigen Silikate können in reiner Form oder als Gemisch verschiedener Silikate eingesetzt werden. Es ist von Vorteil, daß sie auch in Gegenwart von beliebigen anderen Wasserenthärtungsmitteln verwendet werden können, beispielsweise zusammen mit Pentanatriumtriphosphat, Trinatriumnitrilotrisulfonat und/oder Zeolith A; aber auch Phosphonate, Polycarboxylate oder andere amorphe oder kristalline Silikate sowie Mischungen der erwähnten oder anderer Wasserenthärtungsmittel können zusammen mit den kristallinen Natriumsilikaten verwendet werden.

Die kristallinen schichtförmigen Natriumsilikate können auch durch Ionenaustausch aus entsprechenden kristallinen freien Kieselsäuren oder entsprechenden anderen Alkalisilikaten, insbesondere Kalium- und Lithiumsilikaten, mit Schichtstruktur hergestellt werden. Dieser Ionenaustausch kann auch während der Enthärtung von Wasser erfolgen, sofern Natriumionen im Überschuß vorhanden sind. Dies ist z.B. bei Einsatz der meisten Textil-Waschmittel der Fall.

Die Kristallgröße der erfindungsgemäß eingesetzten Natriumsilikate kann in weiten Grenzen schwanken. Diese Silikate können eine Größe von etwa 0,01 µm bis etwa 1000 µm, bevorzugt von 0,1 - 10 µm haben. Es ist ein Vorteil der kristallinen schichtförmigen Natriumsilikate, daß sie insbesondere im alkalischen Bereich der Waschlauge bei einem pH-Wert von etwa 9 - 12 sowie in Gegenwart von Na^+ -Ionen gut wirksam ist. Dies gilt auch für Waschlaugen, die einen deutlich kleineren Gehalt als etwa 350 mg CaO/l bzw. etwa 144 mg MgO/l haben. Auch die Anwesenheit größerer Na^+ -Konzentrationen, die in Waschmitteln üblich sind, verringert die wasserenthärtende Wirksamkeit der erfindungsgemäßen Natriumsilikate nur unwesentlich.

Deshalb lassen sich die kristallinen schichtförmigen Natriumsilikate vorteilhafterweise in Wasch- und Reinigungsmitteln (insbesondere Geschirrspülmitteln) als Builder einsetzen. Die Gegenwart von Tensiden beeinträchtigt die Wirkung der Natriumsilikate nicht.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin ein Verfahren zur Enthärtung von Wasser, das Calcium- und/oder Magnesium-Ionen sowie Natrium-Ionen enthält und einen pH-Wert von etwa 8 bis 12 aufweist. Dieses Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man dem Wasser ein kristallines schichtförmiges Natriumsilikat der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$ zufügt, wobei in der angegebenen For-

mel M entweder Natrium oder Wasserstoff bedeutet und x eine Zahl von 1,9 bis 4 und y eine Zahl von 0 bis 20 ist. Bei diesem Enthärtungsverfahren wird die Reaktionsmischung vorzugsweise in Bewegung gehalten.

5

Die Wirksamkeit des erfindungsgemäß eingesetzten Wasserenthärtungsmittels sowie des Verfahrens zur Enthärtung von Wasser läßt sich dadurch überprüfen, daß eine Calcium- bzw. Magnesiumchloridlösung mit verdünnter Natronlauge auf einen pH-Wert von 10 eingestellt und mit dem Mittel versetzt wird. Die erhaltene Suspension wird im allgemeinen 15 Minuten bei Raumtemperatur (etwa 22 - 26°C) gerührt, danach wird der in der Suspension vorhandene Feststoff abfiltriert. Anschließend bestimmt man die Resthärte des Filtrats und errechnet aus der Differenz zur Ausgangshärte die Verminderung der Ca^{2+} - bzw. Mg^{2+} -Konzentration, die mit der Einwaage des erfindungsgemäßen Wasserenthärtungsmittels in Beziehung gesetzt wird. Bei der Einwaage wird ein vorhandener Wasseranteil des Wasserenthärtungsmittels mit erfaßt, der sich durch Trocknung bei 400°C ermitteln läßt. Man erhält so das Ca- bzw. Mg-Bindevermögen, welches in mg CaO bzw. mg MgO pro g kristallines schichtförmiges Natriumsilikat (wasserfrei) angegeben wird. Die folgende Gleichung zeigt, wie das Ca-Bindevermögen berechnet wird.

$$\text{Ca-Bindevermögen} = \frac{\text{mg CaO (Ausgangslösung)} - \text{mg CaO (Resthärte)}}{\text{Einwaage krist. schichtf. Natriumsilikat (wasserfrei)}}$$

30 Bei dieser Bestimmungsmethode wird nur der Anteil der Wasserenthärtung erfaßt, der durch Ionenaustausch und ggf. durch Fällung verursacht worden ist. Nicht erfaßt wird die komplexierende Wirkung der gelösten kristallinen schichtförmigen Natriumsilikats, welche insbesondere bei
35 geringeren pH-Werten an Bedeutung gewinnen kann. Die tatsächliche wasserenthärtende Wirkung ist deshalb größer als durch diese Bestimmungsmethode ermittelt wird.

- Die Größe des Ca- und Mg-Bindevermögens ist sowohl von der Erdalkalikonzentration der Ausgangslösung, von der Einwaage bzw., damit verbunden, der angestrebten Resthärte, der Temperatur, vom pH-Wert, der Korngröße des Silikats, der Applikationsform (gelöst, als Hydrat, wasserfrei, sprühgetrocknet mit anderen Substanzen usw.), der Austauschdauer, dem Natriumgehalt des Silikates und insbesondere von der Kristallstruktur abhängig. Bevorzugt sind pH-Werte von 9,5 - 11,5.
- 10 Für die Austauschdauer existiert im allgemeinen ein Optimum, da in wässriger Lösung eine langsame Hydrolyse des Silikats stattfindet. Vorzugsweise wird man das Silikat 5 bis 240 min, insbesondere 10 - 60 min mit dem zu enthärtenden Wasser in Kontakt bringen. Die Menge Natriumsilikat muß für eine vollständige Enthärtung (falls weitere Enthärtungsmittel fehlen) den Härtebestandteilen mindestens äquivalent sein. Größenordnungsmäßig enthält das zu enthärtende Wasser 10 - 200 mg MgO/l und 50 - 20 500 mg CaO/l, insbesondere 20 - 100 mg MgO/l und 60 - 350 mg CaO/l. Ein hoher Natriumgehalt des kristallinen Natriumsilikats bedeutet im allgemeinen auch eine hohe spezifische Austauschkapazität.
- 25 Grundsätzlich wird der Wert des Calcium- bzw. Magnesium-Bindevermögens, bezogen auf die Einwaage, durch hohe Ausgangskonzentrationen an Calcium- und Magnesium-Ionen erhöht. Bei vergleichenden Untersuchungen der Wasserenthärtung ist es daher wichtig zu beachten, welche Ausgangshärte gewählt wurde. Entscheidend ist weiterhin die angestrebte Resthärte; damit gekoppelt ist die notwendige Menge an kristallinem schichtförmigem Natriumsilikat, das zugesetzt werden muß. Es hat sich gezeigt, daß zur Verminderung einer kleinen Resthärte eine überproportionale Menge Wasserenthärtungsmittel zugesetzt werden muß.
- 35

- Bei Zusatz von 500 mg kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$, welches charakteristische Röntgenbeugungsreflexe bei $(3,97 \pm 0,08) \cdot 10^{-8}$ cm sowie $(2,43 \pm 0,5) \cdot 10^{-8}$ cm (mit geringerer Intensität) hat (Na-SKS-6), zu 1 l wäßriger Lösung, die etwa 300 mg
- 5 CaO enthält und einen pH-Wert von 10 hat, wird bei Raumtemperatur nach der beschriebenen Bestimmungsmethode ein Ca-Bindevermögen von etwa 150 bis nahezu 200 mg CaO/g kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ ermittelt. Wird 1 l einer wäßriger Lösung die etwa 200 mg MgO enthält und einen pH-Wert von 10 hat,
- 10 mit etwa 500 mg kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ versetzt, so kann eine Reduzierung der gelösten Mg^{2+} -Ionen erreicht werden, die einem Mg-Bindevermögen von etwa 160 - 170 mg MgO/g $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ entspricht.
- 15 Die Erfindung wird durch die folgenden Beispiele näher erläutert.

Beispiele

- 20 Die untersuchten kristallinen Natriumsilikate der Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ zeigen die in den Tabellen 11 bis 16 aufgeführten Röntgenbeugungsdiagramme. Die Proben 1 bis 4 wurden durch Kristallisation von röntgenamorphem Natriumsilikat des Moduls (Molverhältnis $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$) 2,0 bei 550 bis
- 25 800°C hergestellt. Der zum Vergleich untersuchte Zeolith A (Natriumform) hat einen Wassergehalt von 17,1 %; sein Röntgenbeugungsdiagramm ist in Tabelle 13 aufgeführt.

- Das Kalzium- bzw. Magnesium-Bindevermögen wurde bestimmt,
- 30 indem zu einer CaCl_2 -Lösung bzw. MgCl_2 -Lösung, die mit verdünnter Natronlauge auf pH 10 eingestellt und deren Gehalt durch Titration mit EDTA-Lösung bestimmt worden war, eine bestimmte Menge des kristallinen Silikats gegeben wurde. Die Reaktionsmischung wurde im allgemeinen
- 35 15 Minuten gerührt und anschließend über ein Blauband-Filter filtriert. Im Filtrat wurde der Gehalt an Kalzium- bzw. Magnesium-Ionen durch Titration mit EDTA bestimmt. Bei

dieser Bestimmungsmethode werden lösliche Komplexe des Wasserenthärtungsmittels mit den Magnesium- und den Kalzium-Ionen nicht von diesen Ionen unterschieden. Die tatsächliche Wasserenthärtung ist deshalb größer, als sie nach dieser Methode gefunden und in den Tabellen angegeben wird. Die Versuchsergebnisse sind in den Tabellen 8 und 9 aufgeführt.

Diese Ergebnisse zeigen, daß die untersuchten kristallinen Natriumsilikate der Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ beim Kalziumbindevermögen etwa ein gleich gutes Ergebnis liefern wie Zeolith A, diesem teilweise sogar überlegen sind. Eine deutliche Überlegenheit zeigt sich gegenüber Zeolith A beim Magnesium-Bindevermögen.

In Tabelle 10 sind die Ergebnisse aufgeführt, die bei der Bestimmung des Kalzium-Bindevermögens einer Kombination des erfindungsgemäß eingesetzten Wasserenthärtungsmittels mit anderen Wasserenthärtungsmitteln erhalten wurden. Der Vergleich von Beispiel 22 mit 21 und Beispiel 24 mit 23 zeigt jeweils, daß durch den Zusatz von kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ die Gesamtwirkung der Wasserenthärtung deutlich erhöht wird.

Ferner wurde geprüft, ob die kristallinen Natriumsilikate auch nach starker Beanspruchung unter Hydrolysebedingungen noch ein Bindevermögen für Kalzium zeigen. In Beispiel 25 wurden 200 ml der Probe 2 in 10 ml entionisiertem Wasser aufgekocht. Dabei löste sich die Substanz zu einer leicht trüben Lösung. Nach dem Abkühlen wurde diese zu 200 ml einer Kalziumlösung entsprechend Beispiel 8 gegeben. Es wurde ein Kalzium-Bindevermögen von 111 mg CaO/g Probe 2 gefunden.

Ein kristallines Hydrolyseprodukt von Probe 2 einer Zusammensetzung von etwa $\text{NaHSi}_2\text{O}_5 \cdot y\text{H}_2\text{O}$ wurde erhalten, als die Probe 2 mit Wasser aufgeschlämmt, filtriert und ge-

trocknet wurde. Das Röntgenbeugungsdiagramm des bei 105°C getrockneten Produktes wird in Tabelle 16 aufgeführt. Die Substanz hat unter den Bedingungen von Beispiel 8 ein Kalziumbindevermögen von 124 mg CaO/g.

5

Ein röntgenamorphes Natriumsilikat mit gleicher Zusammensetzung wie die Proben 1 bis 4 wird erhalten, wenn Wasserglaslösung mit einem Molverhältnis von $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ von etwa 2,06 : 1 zwei Stunden auf 500°C erhitzt wird. Bei

10 einer analogen Bestimmung des Kalziumbindevermögens wurden Werte von 0 bis 40 mg CaO/g amorphes Silikat erhalten (vgl. Beispiel 26).

Tabelle 1

Na-SKS-5

$d(10^{-8} \text{ cm})$	rel. Intensität
4,92 ($\pm 0,10$)	m - st
3,95 ($\pm 0,08$)	schw
3,85 ($\pm 0,08$)	m - st
3,77 ($\pm 0,08$)	st - sst
3,29 ($\pm 0,07$)	sst
3,20 ($\pm 0,06$)	schw
2,64 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,53 ($\pm 0,05$)	schw
2,45 ($\pm 0,05$)	m - st
2,41 ($\pm 0,05$)	schw
2,38 ($\pm 0,05$)	schw

Tabelle 2

Na-SKS-6

$d(10^{-8} \text{ cm})$	rel. Intensität
4,92 ($\pm 0,10$)	schw
3,97 ($\pm 0,08$)	sst
3,79 ($\pm 0,08$)	m - st

3,31	($\pm 0,07$)	schw
3,02	($\pm 0,06$)	schw - m
2,85	($\pm 0,06$)	schw
2,65	($\pm 0,05$)	schw
2,49	($\pm 0,05$)	schw
2,43	($\pm 0,05$)	m

Tabelle 3

Na-SKS-7

$d(10^{-8} \text{ cm})$	rel. Intensität
7,96 ($\pm 0,16$)	schw
6,00 ($\pm 0,12$)	st - sst
5,48 ($\pm 0,11$)	schw
4,92 ($\pm 0,11$)	schw
4,30 ($\pm 0,09$)	m
4,15 ($\pm 0,08$)	st
3,96 ($\pm 0,08$)	st - sst
3,78 ($\pm 0,08$)	m - st
3,63 ($\pm 0,07$)	sst
3,31 ($\pm 0,07$)	schw
3,12 ($\pm 0,06$)	schw - m
3,08 ($\pm 0,06$)	schw - m
3,06 ($\pm 0,06$)	m - st.
2,97 ($\pm 0,06$)	st - sst
2,85 ($\pm 0,06$)	schw
2,70 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,66 ($\pm 0,05$)	m - st
2,63 ($\pm 0,05$)	schw
2,59 ($\pm 0,06$)	schw - m
2,54 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,43 ($\pm 0,05$)	sst

Tabelle 4

Na-SKS-11

$d(10^{-8} \text{ cm})$	rel. Intensität
6,08 ($\pm 0,12$)	schw
5,88 ($\pm 0,12$)	schw - m
4,22 ($\pm 0,08$)	sst
3,26 ($\pm 0,07$)	schw - m
3,03 ($\pm 0,06$)	schw - m
2,94 ($\pm 0,06$)	m
2,89 ($\pm 0,06$)	schw
2,64 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,56 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,49 ($\pm 0,05$)	schw
2,43 ($\pm 0,05$)	schw

Tabelle 5

Na-SKS-9

$d(10^{-8} \text{ cm})$	rel. Intensität
7,79 ($\pm 0,16$)	m - sst
4,68 ($\pm 0,09$)	m - sst
4,06 ($\pm 0,08$)	schw - m
3,94 ($\pm 0,08$)	schw - m
3,86 ($\pm 0,08$)	schw - m
3,62 ($\pm 0,07$)	sst
3,55 ($\pm 0,07$)	st - sst
3,53 ($\pm 0,07$)	st - sst
3,26 ($\pm 0,07$)	schw - m
3,18 ($\pm 0,06$)	schw - m
2,72 ($\pm 0,05$)	schw - m
2,46 ($\pm 0,05$)	schw - m

Tabelle 6

Na-SKS-10

d(10 ⁻⁸ cm)	rel. Intensität
10,3 (± 0,21)	m - sst
5,17 (± 0,10)	schw - m
4,02 (± 0,08)	sst
3,65 (± 0,07)	m - st
3,45 (± 0,07)	m - sst
3,17 (± 0,06)	m - sst
3,11 (± 0,06)	schw - st
2,48 (± 0,05)	m - sst
2,33 (± 0,05)	schw - m
2,01 (± 0,04)	schw - m

Tabelle 7

Na-SKS-13

d(10 ⁻⁸ cm)	rel. Intensität
6,37 (± 0,13)	m - st
4,04 (± 0,08)	m - st
3,87 (± 0,08)	sst
3,58 (± 0,07)	m - st
3,20 (± 0,06)	schw - m
3,04 (± 0,06)	schw - m
2,67 (± 0,05)	schw - m
2,45 (± 0,05)	schw - m
2,31 (± 0,05)	schw - m

Na-SKS-5 läßt sich herstellen gemäß Glastechn. Ber. 37,
194 - 200 (1964). Das Röntgenspektrum hat die Nummern
18 - 1241 und 22 - 1397. Das Produkt hat die ungefähre Zu-
sammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$. Es ähnelt im Röntgenbeugungsdiagramm $\alpha\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$. Probe 4 entspricht Na-SKS-5 mit
5 geringen Verunreinigungen an Na-SKS-6.

Na-SKS-6 läßt sich herstellen gemäß Zeitschrift für Kristallogr. 129, 396 - 404 (1969). Es hat die ungefähre
10 Zusammensetzung $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$ und ähnelt $\delta\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$. Proben
1 und 2 entsprechen Na-SKS-6.

Na-SKS-7 läßt sich herstellen gemäß Glastechn. Ber. 37,
194 - 200 (1964). Es ähnelt $\beta\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$. Probe 3 ent-
15 spricht Na-SKS-7.

Na-SKS-11 läßt sich herstellen gemäß Glastechn. Ber. 37,
194 - 200 (1964), sowie gemäß Zeitschrift für Kristallogr.
129, 396 - 404 (1969). Es ähnelt $\gamma\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$.
20

Na-SKS-9 läßt sich herstellen gemäß Bull. Soc. franc.
Min. Crist., 95, 371 - 382 (1972). Es weist die unge-
fähre Zusammensetzung $\text{NaHSi}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$ auf. Das Röntgen-
spektrum hat die Nummer 27 - 709. Das Hydrolyseprodukt
25 von Probe 2 entspricht Na-SKS-9.

Na-SKS-10 läßt sich herstellen gemäß Bull. Soc. franc.
Min. Crist., 95, 371 - 382 (1972) sowie gemäß Amer.
Mineral., 62, 763 - 771 (1977). Das Röntgenspektrum
30 hat die Nummer 25 - 1309. Das Produkt hat die ungefähre
Zusammensetzung $\text{NaHSi}_2\text{O}_5 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Es ähnelt dem Mineral
Kanemit.

Na-SKS-13 läßt sich herstellen gemäß Bull. Soc. franc.
35 Min., Crist., 95, 371 - 382 (1972). Das Röntgenspektrum
hat die Nummer 27 - 708. Das Produkt hat die ungefähre
Zusammensetzung NaHSi_2O_5 .

Tabelle 8

Versuchsergebnisse zur Wasserenthärtung (Ca-Bindevermögen) von kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$

Nr. des Beispiels	Probe	Einwaage (mg) (wasserfrei)	Konz. der Ausgangslsg. (mg CaO/l)	Menge der Ausgangslsg. (ml)	Temp. (°C)	Dauer (min)	Konz. der Lsg. nach Filtration (mg CaO/l)	Ca-Bindevermögen (mg CaO/g $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$)
1*	Zeolith A	396	294	500	22 - 26	15	162	167
2*	Zeolith A	462	289	985	90	15	213	163
3*	Zeolith A	200	294	200	22 - 26	15	133	161
4*	Zeolith A	413	98**	1000	22 - 26	15	52	111
5	1	533	316	1000	22 - 26	15	216	187
6	1	235	98**	1000	22 - 26	15	77	86
7	1	489	292	1000	90	15	211	164
8	2	200	294	200	22 - 26	15	128	166
9	2	533	316	1000	22 - 26	15	221	178
10	3	520	306	1000	22 - 26	15	221	164
11	3	512	306	1000	22 - 26	18 h	233	142
12	3	462	306	1000	90	15	212	205
13	3	997	316	500	22 - 26	25	27	131
14	4	351	292	1000	22 - 26	15	259	94

* Vergleichsbeispiele ** Ausgangslösung enthält zusätzliche 2 g Na^+ /l

Proben 1 und 2 entsprechen Na-SKS-6 (zwei verschiedenen Chargen),

Probe 3 entspricht Na-SKS-7, Probe 4 entspricht Na-SKS-5

0164514

- 17 -

Tabelle 2

Versuchsergebnisse zur Wasserenthärtung (Mg-Bindevermögen) von kristallinem $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$

Nr. des Beispiels	Probe	Einwaage (mg) (wasserfrei)	Konz. der Ausgangslsg. (mg MgO/l)	Menge der Ausgangslsg. (ml)	Temp. (°C)	Dauer (min)	Konz. der Lsg. nach Filtration (mg MgO/l)	Mg-Bindevermögen (mg MgO/g $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$)
15*	Zeolith A	413	198	1000	22 - 26	15	186	29
16*	Zeolith A	445	72	1000	22 - 26	15	71	2
17*	Zeolith A	200	72	200	22 - 26	15	72	0
18	1	545	198	1000	22 - 26	15	105	171
19	3	536	198	1000	22 - 26	15	108	167
20	3	200	72	200	22 - 26	15	10	61

*Vergleichsbeispiele

0164514

Tabelle 10

Versuchsergebnisse zur Wasserenthärtung (Ca-Bindevermögen) von kristallinem Natriumsilikat mit anderen Wasserenthärtungsmitteln

Nr. des Beispiels	Probe	Einwaage (mg) (wasserfrei)	Konz. der Ausgangslsg. (mg CaO/l)	Menge der Ausgangslsg. (ml)	Temp. (°C)	Dauer (min)	Konz. der Lösung nach Filtration (mg CaO/l)
21*	Zeolith A	100	294	200	22 - 26	15	196
22	Zeolith A 2	100 100	294	200	22 - 26	15	135
23*	MTPP**	100	294	200	22 - 26	15	125
24	MTPP** 2	100 100	294	200	22 - 26	15	20
25	2 hydrolys.	200	280	210	22 - 26	15	173
26*	Na-silikat amorph (S.12)	200	287	200	22 - 26	15	276

*Vergleichsbeispiele **Pentatanatriumtriphosphat (wasserfrei gerechnet)

Tabelle 11

Probe 1

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
4,30	20,5	3
12,80	6,91	3
14,60	6,06	18
18,00	4,92	14
19,70	4,50	1
20,70	4,29	3
21,10	4,21	13
21,40	4,15	6
21,80	4,07	8
22,40	3,97	100
23,00	3,86	9
23,45	3,79	52
24,45	3,64	15
25,80	3,45	9
26,95	3,31	10
27,80	3,21	2
28,75	3,10	8
29,15	3,06	4
29,55	3,02	24
30,05	2,97	5
30,75	2,91	10
31,45	2,84	17
32,85	2,72	5
33,30	2,69	1
33,75	2,65	4
34,70	2,58	2
34,95	2,57	7
35,35	2,54	9
36,00	2,49	11
36,60	2,45	6
37,00	2,43	40
37,95	2,37	2
39,15	2,30	4

Tabelle 12

Probe 2

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
12,80	6,91	3
14,60	6,06	9
18,00	4,92	12
21,10	4,21	13
21,70	4,09	4
22,40	3,97	100
23,00	3,86	6
23,45	3,79	38
24,40	3,64	8
25,80	3,45	8
26,90	3,31	9
27,70	3,22	2
28,70	3,11	5
29,50	3,03	15
30,70	2,91	8
31,40	2,85	11
32,80	2,73	5
33,80	2,65	2
34,90	2,57	5
35,30	2,54	5
35,95	2,50	10
36,50	2,46	4
37,00	2,43	36
37,95	2,37	3
39,20	2,30	3

Tabelle 13

Probe 3

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
4,40	20,1	7
11,40	7,96	6
14,75	6,00	66
16,15	5,48	8
18,00	4,92	10
20,65	4,30	34
21,40	4,15	63
22,40	3,97	90
22,45	3,96	100
23,00	3,86	5
23,50	3,78	45
24,48	3,63	90
25,80	3,45	5
26,90	3,31	8
27,70	3,22	3
28,63	2,12	22
28,95	3,08	23
29,20	3,06	43
29,50	3,03	19
30,03	2,97	73
30,70	2,91	8
31,40	2,85	14
32,80	2,73	5
33,20	2,70	23
33,60	2,66	47
34,00	2,63	8
34,55	2,59	34
35,00	2,56	5
35,35	2,54	19
35,95	2,50	7
36,90	2,43	100
38,55	2,33	6
39,60	2,27	7

Tabelle 14

Probe 4

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
9,20	9,60	3
12,80	6,91	1
14,60	6,06	4
17,95	4,94	32
21,15	4,20	4
22,40	3,97	30
23,00	3,86	91
23,50	3,78	71
24,45	3,64	4
25,55	3,48	4
25,80	3,45	3
26,92	3,31	100
27,70	3,22	15
28,65	3,11	5
29,50	3,03	7
30,10	2,97	1
30,75	2,91	3
31,45	2,84	4
32,65	2,74	4
33,80	2,65	19
35,30	2,54	14
35,95	2,50	3
36,10	2,49	3
36,60	2,45	32
37,05	2,42	20
37,60	2,39	17

Tabelle 15

Zeolith A

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
7,10	12,4	63
10,10	8,75	47
12,40	7,13	50
16,05	5,52	40
17,60	5,03	3
20,35	4,36	11
21,30	4,17	7
21,60	4,11	58
22,75	3,91	7
23,90	3,72	90
25,00	3,56	1
26,05	3,42	27
27,05	3,29	79
28,95	3,08	4
29,90	2,99	100
30,75	2,91	16
32,50	2,75	23
33,30	2,69	7
34,10	2,63	61
35,70	2,51	11
36,45	2,46	9
37,95	2,37	6
40,05	2,25	6

Tabelle 16

Hydrolyseprodukt von Probe 2

<u>2THETA</u>	<u>d (10⁻⁸ cm)</u>	<u>I/I₀</u>
11,35	7,79	55
16,60	5,34	3
16,90	5,24	4
18,95	4,68	43
19,90	4,46	6
20,50	4,33	9
21,90	4,06	17
22,55	3,94	17
23,00	3,86	17
24,60	3,62	100
25,05	3,55	82
25,20	3,53	82
27,30	3,26	28
28,00	3,18	16
23,90	2,72	25
36,55	2,46	24

Patentansprüche:

1. Verwendung von kristallinen schichtförmigen Natrium-silikaten der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$, wobei M Natrium oder Wasserstoff bedeutet und x eine Zahl von 1,9 bis 4 und y eine Zahl von 0 bis 20 ist, zur Enthärtung von Wasser, das Calcium- und/oder Magnesium-Ionen enthält.
5
2. Verwendung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein kristallines schichtförmiges Natriumsilikat eingesetzt wird, dessen charakteristische Reflexe im Röntgenbeugungsdiagramm den Tabellen 1 bis 7 entspricht.
10
3. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein kristallines schichtförmiges Natrium-silikat der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_2\text{O}_5 \cdot y \text{H}_2\text{O}$ einsetzt.
15
4. Verwendung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein kristallines schichtförmiges Natriumsilikat eingesetzt wird, das bei der potentiometrischen Titration mit Mineralsäure einen Umschlagpunkt aufweist.
20
5. Verwendung gemäß Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß das kristalline schichtförmige Natriumsilikat eine Ionenaustauschkapazität von 400 bis 1200 mmol Na^+ /100 g Produkt (gerechnet als wasserfreie Substanz) hat.
25
6. Verwendung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das zu enthärtende Wasser bereits Natriumionen enthält und einen pH-Wert von 8 bis 12 aufweist.
30
7. Verfahren zur Enthärtung von Wasser, das Calcium- und/oder Magnesium-Ionen sowie Natriumionen enthält

5 und einen pH-Wert von etwa 8 bis 12 aufweist, dadurch gekennzeichnet, daß man dem Wasser ein kristallines schichtförmiges Natriumsilikat der Zusammensetzung $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$ zufügt, wobei M Natrium oder Wasserstoff bedeutet und x eine Zahl von 1,9 bis 4 und y eine Zahl von 0 bis 20 ist.

10 8. Verfahren gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das zu enthärtende Wasser maximal 500 mg CaO/l und maximal 200 mg MgO/l enthält.

9. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das schichtförmige Natriumsilikat in Kombination mit anderen Wasserenthärtungsmitteln eingesetzt wird.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0164514
Nummer der Anmeldung

EP 85 10 4029

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)
Y	GB-A-1 141 032 (KINNIS & BROWN) * Insgesamt *	1-9	C 02 F 5/08 B 01 J 39/14 C 11 D 3/08
Y	US-A-3 912 649 (O.L. BERTORELLI et al.) * Insgesamt *	1-9	
A	US-A-4 019 998 (R.W. BENSON et al.) * Spalte 5, Zeile 44 - Spalte 6, Zeile 58 *	1-9	
A	DE-A-2 549 167 (WOELLNER-WERKE) * Insgesamt *	1-9	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 4)
			C 02 F B 01 J C 11 D
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 12-08-1985	Prüfer VAN AKOLEYEN H.T.M.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, überein- stimmendes Dokument			

THIS PAGE BLANK (USPTO)